



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Veröffentlichungsnummer: 0 497 101 A2

12 EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 92100251.5

51 Int. Cl. 5: C08J 5/04, C08L 57/04,
B29C 67/16

zz Anmeldetag: 09.01.92

(30) Priorität: 26.01.91 DE 4102345

④ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
05.08.92 Patentblatt 92/32

84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FR GB IT LI NL SE

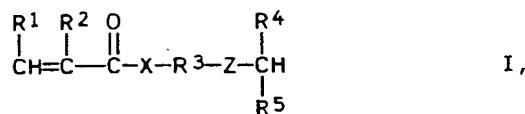
⑦ Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft**
Carl-Bosch-Strasse 38
W-6700 Ludwigshafen(DE)

72 Erfinder: Dotzauer, Bernhard, Dr.

Woehlerstrasse 12 f
W-6701 Maxdorf(DE)
Erfinder: Schwartz, Manfred, Dr.
Friesenstrasse 24
W-6700 Ludwigshafen(DE)
Erfinder: Beckerle, Wilhelm Friedrich
Beethovenstrasse 20 1/2
W-6712 Bobenheim-Roxheim(DE)
Erfinder: Fliges, Ulrich, Dr.
Albert-Einstein-Allee 33
W-6703 Limburgerhof(DE)

54 Formkörper auf Basis von Fasern.

57 Formkörper auf Basis von Fasern (Komponente A), enthaltend
B) 5 bis 25 Gew.%, bezogen auf A, eines Polymerisates aus
b₁) 75 bis 99,9 Gew.%, bezogen auf B, vinylaromatischen Monomeren, Methylmethacrylat, Methylacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, vinylhalogenid, Acylestern und Methacylestern von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und/oder Vinylestern mit bis zu 20 C-Atomen, wobei die Summe der Acryl- und Methacylester von 2 bis 12 C-Atomen enthaltenden Alkoholen und der Vinylester bis zu 20 Gew.-%, bezogen auf B, betragen kann,
b₂) 0, 1 bis 25 Gew.%, bezogen auf B, wenigstens eines Monomeren der allgemeinen Formel I



in der

| | |
|---|--|
| R ¹ und R ² | -H oder C ₁ -C ₄ -Alkyl, |
| R ³ | ein Brückenglied mit 1 bis 20 C-Atomen, |
| R ⁴ | -C(O)R ⁶ , -C(O)OR ⁵ oder -CN |
| R ⁵ | -H, -C(O)R ⁹ , -C(O)OR ⁹ oder -CN |
| X | -O- oder -NR ⁷ -, |
| Z | eine einfache Bindung, -CH ₂ -, -O-, -NR ⁸ - oder -O-C(O)- und |
| R ⁶ , R ⁷ , R ⁸ und R ⁹ | -H, Alkyl, Aryl, Alkaryl oder Aralkyl mit bis zu 12 C-Atomen sind, |

100

b₃) 0 bis 10 Gew.-%, bezogen auf B, weiteren copolymerisierbaren Monomeren und deren Herstellung.

EP 0 497 101 A2

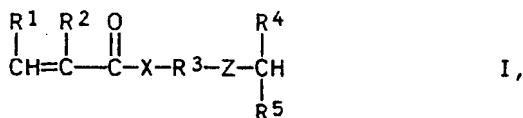
Die Erfindung betrifft Formkörper auf Basis von Fasern (Komponente A), enthaltend

B) 5 bis 25 Gew.-%, bezogen auf A, eines Polymerisates aus

b1) 75 bis 99,9 Gew.-%, bezogen auf B, vinylaromatischen Monomeren, Methylmethacrylat, Methylacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, Vinylhalogenid, Acylestern und Methacrylestern von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und/oder Vinylestern mit bis zu 20 C-Atomen, wobei die Summe gebildet aus den Acryl- und Methacrylestern von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und den Vinylestern bis zu 20 Gew.-%, bezogen auf B, betragen kann,

b2) 0,1 bis 25 Gew.-%, bezogen auf B, wenigstens eines Monomeren der allgemeinen Formel I

10



15

in der

R¹ und R² -H oder C₁-C₄-Alkyl.

R³ ein Brückenglied mit 1 bis 20 C-Atomen.

-C(O)R⁶, -C(O)OR⁶ oder -CN

R^5 -H, -C(O)R⁹, -C(O)OR⁹ oder -CN

X -O- oder -NR⁷-

Z eine einfache Bindung, $-\text{CH}_2-$, $-\text{O}-$, $-\text{NR}^8-$ oder $-\text{O}-\text{C}(\text{O})-$ und

R^6, R^7, R^8 und R^9 -H, Alkyl, Aryl, Alkaryl oder Aralkyl mit bis zu 12 C-Atomen sind.

25 und

b₃) 0 bis 10 Gew.%, bezogen auf B, weiteren copolymerisierbaren Monomeren.

Formkörper auf Basis von Mineralfasern sind an sich bekannt. So wird in den DE-A 29 24 085, US-A 4 187 142 und US-A 4 189 345 ein Verfahren zur Herstellung von Faserplatten beschrieben, bei dem die Zuschlagstoffe zusammen mit dem - gegebenenfalls ausgefällten - Bindemittel auf einem Langsieg abfiltriert werden (sog. Blattbildung) und die Faserplatten anschließend bei erhöhter Temperatur getrocknet werden.

Auf diese Weise stellt man beispielsweise aus Kaolin, Mineralfasern und Stärken Deckenplatten her. Der gravierende Nachteil solcher an sich sehr steifen Platten ist, daß sie in feuchten, besonders aber in feuchtwarmen Räumen - also unter tropischem Klima - ihre Form verlieren, d.h. sich unter ihrem Eigengewicht durchbiegen. Der optische Eindruck solcher durchbogener Decken ist häßlich und daher unerwünscht. Ein weiterer Nachteil ist die Empfindlichkeit solcher Flächengebilde gegenüber dem Abbau des Bindemittels Stärke durch Mikroorganismen, was durch dunkle Flecken und den Verlust der mechanischen Festigkeit zum Ausdruck kommt. Natürlich kann man solche Platten mit Microciden ausrüsten wie z.B. mit Formaldehyd-Depotstoffen. Diese gewährleisten durch allmähliche Abgabe von Formaldehyd einen Schutz gegen den Befall. Um aber einen langjährigen Schutz zu gewährleisten, muß man höhere Konservierungsmitteldosierungen wählen, die zu Geruchsbelästigungen und unter Umständen zu allergischen Reaktionen der Bewohner führen können.

Aus EP-A 367 023 sind Faserplatten bekannt, die Acrylatcopolymere enthalten. Diese können als wäßrige Lösung eingesetzt werden. Beim Einsatz dieser Bindersysteme in der Praxis hat sich jedoch gezeigt, daß einige Punkte noch Verbesserungsfähig sind. So zeigt sich bei der Herstellung von Mineralfaserplatten auf dem Langsiegel, daß die Viskosität der Polymerlösungen für übliche betriebliche Maßnahmen, wie z.B. Fördern und Dosieren, zu hoch ist. Die Viskosität von solchen ca. 10 %igen Polymerlösungen liegt bei etwa 25 Pas. Erst Lösungen mit Feststoffgehalten von deutlich unter 10 Gew.% können auf fast allen Anlagen problemlos eingesetzt werden, was durch die hohe Menge des Verdünnungsmittels Wasser unwirtschaftlich ist. Weiterhin neigen solche Polymerate während der Trocknung der Rohplatten zum Migrieren, d.h. zu einer Bindemittelverarmung im Inneren der Mineralfaserplatten, was sich negativ auf die Weiterverarbeitung der Rohplatten auswirken kann. Dieser Bindemittelmigration weiß der Fachmann zwar durch den Einsatz von Stoffen mit inverser Löslichkeit, wie z.B. Polyvinylmethylether, zu begegnen. Sie verursachen aber zusätzliche Kosten und können die Feuchtigkeitsaufnahme der Endprodukte steigern.

55 Aus der EP-A 386 579 sind Formkörper bekannt, die mit Acrylatdispersionen gebunden werden. Die mit diesen Bindemitteln und denen der EP-A 367 023 hergestellten Formteile haben insgesamt befriedigende Eigenschaften, ihre mechanische Festigkeit und ihre Wasseraufnahme können jedoch noch verbessert werden. Eine Erhöhung der Wasserfestigkeit könnte mit einer höheren Dosierung von Hydrophobierungs-

mitteln geschehen, dabei muß man jedoch einen Rückgang der mechanischen Festigkeit sowie Benetzungs- und Verklebungsprobleme bei den Formteilen in Kauf nehmen.

Aus DE-A 23 46 310 sind glasfaserverstärkte Polyamide bekannt. Als Schlichte werden ca. 1 Gew.% eines Copolymerisates eingesetzt, das zum überwiegenden Teil aus Butylacrylat mit geringen Mengen an

5 Butanolmono-acrylat-acetylacetat besteht. Man erhält so eine thermoplastische Formmasse mit hoher Schlagzähigkeit. Ein Hinweis auf Faserplatten findet sich nicht. Werden solche Polymerisate jedoch trotzdem zur Herstellung von Faserplatten verwendet, so erhält man unerwünscht hohe Raumgewichte bei annehmbarer Stabilität und eine für Akustikplatten unbefriedigenden Pragbarkeit.

Gemäß EP-A 241 127 können Textilmaterialien mit wäbrigen Polymerdispersionen gebunden werden.

10 Es handelt sich dabei um Copolymerisate, die als Hauptkomponente Ethylacrylat und Butylacrylat mit geringen Anteilen an beispielsweise Acetylacetoxymethylacrylat enthalten. Ein wesentliches Ziel ist es, Textilien mit hoher Flexibilität zu erhalten. Daher wurde der Fachmann davon abgehalten, Polymerisate der offebarten Art zur Herstellung von steifen Faserplatten oder Faserformkörpern in Betracht zu ziehen.

15 Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Formkörper auf Basis von Fasern bereitzustellen, die die oben geschilderten Nachteile vermeiden und eine geringe Wasseraufnahme mit hoher Steifigkeit kombinieren.

Demgemäß wurden die eingangs definierten Formkörper und ein Verfahren zu ihrer Herstellung gefunden. Bevorzugte Ausführungsformen sind den Unteransprüchen zu entnehmen.

20 Als Fasern kommen Mineralfasern in Betracht, z.B. Steinwolle, Basaltwolle, Schlackenwolle und Glasfasern mit Faserlängen von meist 0,2 bis 5, insbesondere 0,5 bis 2,5 cm und Dicken von etwa 1,7 bis 3,3 dtex. Auch organische Fasern kommen in Betracht. Dazu zählen in erster Linie Holzfasern wie zerkleinertes und/oder aufgeschlossenes Holz wie Kiefernholz. Solche Holzfasern werden üblicherweise aus Holzspänen, Hackschnitzeln oder Sägespänen hergestellt (z.B. Ullmann's Encyklopädie der technischen Chemie, 4. Aufl., Bd. 12, S. 720ff). Den Holzfasern können in untergeordneten Mengen auch andere organische Fasern 25 wie Cellulosefasern oder Fasern von synthetischen Polymerisaten wie Polypropylenfasern und/oder Polyacrylnitrilfasern im allgemeinen in Mengen von 5 bis 60, bevorzugt 15 bis 40 und insbesondere 15 bis 25 Gew.%, bezogen auf Holzfasern, zugesetzt sein. Diese Fasern haben üblicherweise eine Länge von 0,3 bis 1,5 cm und eine Dicke von 10 bis 30 dtex.

25 Das Polymerisat B wird in Mengen von 5 bis 25, bevorzugt 5 bis 15 Gew.%, bezogen auf die Fasern A, eingesetzt. Es ist bevorzugt aus 75 bis 96 Gew.% b₁, 2 bis 20 Gew.% b₂, und 0 bis 20 Gew.% b₃ aufgebaut.

30 Als vinylaromatische Monomere kommen solche mit bis zu 20 C-Atomen, vorzugsweise Vinyltoluol, α - und para-Methylstyrol, α -Butylstyrol, 4-n-Butylstyrol, 4-n-Decylstyrol und vorzugsweise Styrol in Betracht. Die Vinylhalogenide sind mit Chlor, Fluor oder Brom substituierte ethylenisch ungesättigte Verbindungen, bevorzugt Vinylchlorid und Vinylidenchlorid.

35 Als Monomere b₁ kommen weiterhin Ester der Acryl- oder Methacrylsäure von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen, bevorzugt Alkanolen in Frage. Als Alkohole seien genannt Methanol, Ethanol, n- oder i-Propanol, n-, s- und t-Butanol, n-Pentanol, Isoamylalkohol, n-Hexanol, Cyclohexanol, Octanol, 2-Ethylhexanol, Laurylalkohol, Benzylalkohol und Vinyllethanol.

40 Als Ester der Acryl- und Methacrylsäure seien genannt Hexyl(meth)acrylat, Lauryl(meth)acrylat, Cyclohexylacrylat, Phenylethylmethacrylat, Methylacrylat, Ethylacrylat und n-, s- und t-Butyl(meth)acrylat, Benzylmethacrylat, Cyclohexylmethacrylat, Methylmethacrylat, Ethylmethacrylat und vor allem 2-Ethylhexylacrylat und n-Butylacrylat.

45 Vinylester mit bis zu 20 C-Atomen sind beispielsweise Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinyllaurat und Vinylstearat.

In der allgemeinen Formel I von b₂ sind die folgenden Substituenten bevorzugt:

R¹: H,

R²: H oder Methyl,

50 R³: ein aliphatisches oder aromatisches Brückenglied wie -CH₂- , -C₂H₄- , -C₄H₈- und daneben auch -C₃H₆- oder -C₈H₁₆-,

R⁴: -C(O)R⁶ wie Acetyl, Benzoyl oder -CN

R⁵: -H, -C(O)R⁹ wie Benzoyl und Acetyl,

X: -O- oder -NH-,

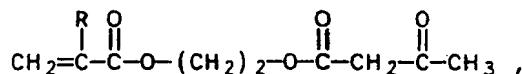
Z: -OC(O)- oder eine einfache Bindung,

55 R⁶: Methyl, Ethyl und Phenyl und

R⁹: Methyl, Ethyl und Phenyl.

Bevorzugt seien genannt Acetylacetoxymethylacrylat und -methacrylat

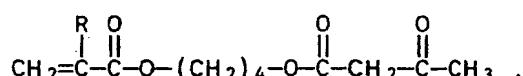
EP 0 497 101 A2



5

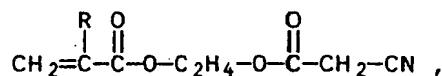
Acetylacetoxymethacrylat und -methacrylat

10



Cyanoacetoxymethacrylat und Cyanoacetoxymethacrylate

15

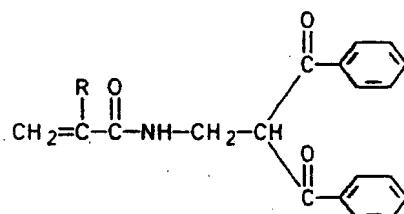


20 wobei R jeweils H oder CH₃ bedeutet.

Solche Verbindungen sind an sich bekannt aus DE-A 17 93 660, US-A 4 088 499 oder EP-A 241 127 und in üblicher Weise herstellbar durch Umsetzung eines Hydroxylalkylesters, z.B. des Hydroxyethylesters der Acryl- oder Methacrylsäure mit Diketonen oder Cyanoacetylchlorid. Gute Ergebnisse werden auch mit 1,1-Dibenzoyl-2-methacrylamidoethan, 1,1-Dibenzoyl-2-acrylamidoethan,

25

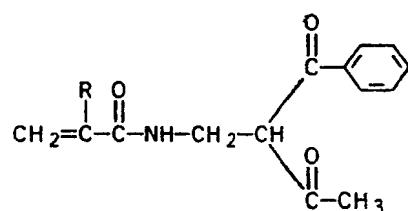
30



35

1-Benzoyl-1-acetyl-2-methacrylamidoethan und 1-Benzoyl-1-acetyl-2-acrylamidoethan

40



45

wobei R H oder CH₃ ist, erzielt.

Solche Verbindungen sind an sich bekannt aus DE-A 38 19 455 und in üblicher Weise herstellbar durch Amidomethylierung von 1,3-Diketonen in Gegenwart starker Säuren.

b₃ sind beispielsweise Acrylsäure, Methacrylsäure, Acrylamid, Methacrylamid, Maleinsäure, Fumarsäure, Itaconsäure, Maleinsäureanhydrid, Butandiolmonoacrylat, Glycidylmethacrylat oder auch zweifach ungesättigte Monomere wie Divinylbenzol, Butandioldiacrylat, Diallylphthalat, Butadien oder Chloropren. Bevorzugt wird Acrylsäure und Methacrylsäure, die meist in Mengen zwischen 1 und 8 Gew.-%, bezogen auf B, eingesetzt wird.

Gute Erfolge werden mit Polymerisaten aus

b₁) einem Gemisch aus 55 bis 90 Gew.-%, bezogen auf B, eines vinylaromatischen Monomeren, 2 bis 25 Gew.-%, bezogen auf B, eines oder mehrerer Monomerer ausgewählt aus Methylacrylat, Acrylnitril,

Methacrylnitril und 0 bis 20, bevorzugt 5 bis 20 Gew.%, bezogen auf B, Acrylester und/oder Methacrylester von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen,

b₂) 2 bis 15 Gew.%, bezogen auf B, eines Monomeren der allgemeinen Formel I,

und

5 b₃) 0 bis 10 Gew.% weiterer copolymerisierbarer Monomerer

und mit Polymerisaten aus

b₁) einem Gemisch aus 55 bis 96, bevorzugt bis 95 Gew.%, bezogen auf B, Methylmethacrylat, 0 bis 35 Gew.% mindestens eines Monomeren ausgewählt aus Methylacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril und 0 bis 20, bevorzugt 1 bis 20 Gew.%, bezogen auf B, Acrylester und/oder Methacrylester von 2 bis 12 C-Atome

10 enthaltenden Alkoholen,

b₂) 4 bis 20 Gew.% eines Monomeren der allgemeinen Formel I,

und

15 b₃) 0 bis 10, bevorzugt 0 Gew.%, bezogen auf B, weiterer copolymerisierbarer Monomerer erzielt.

Das Polymerisat B wird vorzugsweise durch radikalische Emulsionspolymerisation in wässriger Phase hergestellt.

Batchverfahren oder Zulaufverfahren, in denen der Initiator und/oder die gegebenenfalls in Wasser emulgierten Monomeren während der Polymerisation portionsweise oder kontinuierlich zugegeben werden, können benutzt werden (siehe beispielsweise Encyclopaedia of Polymer Science and Engineering, Vol. 6

20 (1986) 1 bis 52). Die entstehenden wässrigen Copolymerdispersionen haben meist eine Konzentration an Copolymer, d.h. einen Feststoffgehalt von 40 bis 60, in vielen Fällen 45 bis 55 Gew.%. Als Emulgiermittel werden meist 0,2 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die eingesetzten Monomeren, anionische und/oder nichtionische Emulgatoren, beispielsweise Natriumdialkylsulfosuccinate, Natriumsalze von sulfatierten Ölen, Natriumsalze von Alkylsulfonsäuren, Natrium-, Kalium- und Ammoniumalkylsulfate, Alkalisalze von Sulfonsäuren, Fettsäuren, Fettalkohole, Fettamide und Alkylphenole, deren ethoxylierte und/oder sulfatierte Derivate, ferner Natriumsalze von Fettsäuren, wie Natriumstearat und Natriumoleat und sulfonierte Alkyldiphenylether verwendet.

Die pH-Werte der Polymerdispersionen liegen im Bereich von 3 bis 9, bevorzugt 4 bis 8,5. Die Polymerdispersionen sind meist niedrig-viskos, d.h. etwa 10 bis 20 mPa·s bei 23 °C und einem Schergefälle von 280 s⁻¹. Die mittlere Teilchengröße liegt im Bereich von 100 bis 300, bevorzugt 100 bis 200 μm (D₅₀-Wert, Ultrazentrifuge, W. Maechtle, Makromolekulare Chemie 185 (1984), 1025).

Gute Erfolge werden erzielt, wenn das Polymerisat B eine Glasübergangstemperatur von 60 bis 150, bevorzugt 70 bis 100 und insbesondere 70 bis 95 °C aufweist.

Vorteilhaft für die Verarbeitung ist der niedrige Restmonomerengehalt der erfindungsgemäß eingesetzten Polymerisate, der meist deutlich unter 500 ppm, bezogen auf Dispersion, liegt. Dies bedeutet, daß die Arbeitsstoffkonzentration in der Luft am Arbeitsplatz außerordentlich niedrig ist und daß die Fertigartikel praktisch geruchsfrei sind.

Die Polymerisatdispersionen sind stabil gegenüber Scherkräften und können problemlos transportiert und mit geeigneten Pumpen gefördert werden. Trotzdem besitzen sie ein sehr günstiges Fällungsverhalten.

40 Sie koagulieren mit dem in Mineralfaserwerken anzutreffenden Kreislauf- oder Prozeßwasser ohne weitere Zusätze, so daß vorteilhafterweise auf den Zusatz von Fällungsmitteln wie z.B. Aluminiumsulfat verzichtet werden kann. Bei der Herstellung von Holzformteilen kann es manchmal jedoch von Vorteil sein, die Koagulation der Polymerdispersionen durch kleine Dosen z.B. verdünnter wässriger Aluminiumsulfatlösungen zu unterstützen.

45 Die erfindungsgemäßen Formkörper können neben den Bestandteilen A und B nichtfaserige Füllstoffe C enthalten. Es kann sich dabei um feuergetrocknete Sande, feinteilige Tone wie Kaolin oder Montmorillonit, Feldspat, Kreide, Kieselgur und Glimmer handeln, die bevorzugt mit den Mineralfasern eingesetzt werden. Ihre Menge kann zwischen 20 und 80, vorzugsweise 30 und 60 Gew.%, bezogen auf die eingesetzten Fasern, betragen.

50 Zusätzlich können die Formkörper noch bis zu 10, vorzugsweise 1 bis 3 Gew.%, bezogen auf Fasern, übliche Brandschutzmittel wie Aluminiumsilikat, -hydroxid, Borate wie Natriumtetraborat und/oder Phosphate wie prim. Natriumphosphat enthalten.

Manchmal fügt man bei der Herstellung der Formkörper noch bis zu 5, vorzugsweise 1 bis 2 Gew.%, bezogen auf die Fasern, an üblichen Hydrophobierungsmitteln wie Silikone und/oder Wachse zu.

55 Weiterhin können noch Stärke wie Maisstärke oder Kartoffelstärke meist in Mengen von 1 bis 5 Gew.%, bezogen auf die Fasern, zugesetzt werden.

Auch bekannte Flockungshilfsmittel wie Polyacrylamide können in geringen Mengen vorhanden sein.

Die Formkörper können in verschiedenen Verfahren hergestellt werden.

EP 0 497 101 A2

Man kann beispielsweise aus den Fasern A, gegebenenfalls den Füllstoffen C und weiteren Zuschlägen unter Durchmischen eine wässrige Suspension herstellen. Dabei oder danach wird das Polymerisat B vorteilhafterweise als wässrige Dispersion zugesetzt. Man arbeitet im allgemeinen bei Raumtemperatur, also zwischen 15 und 35 °C. Anschließend wird die Suspension im allgemeinen durch Zugabe von Flockungshilfsmitteln ausgeflockt. Die entstehende Mischung wird in eine Form gegeben und entwässert, was z.B.

5 durch Absaugen und/oder Pressen geschehen kann. Der noch nasse Formkörper wird üblicherweise im Verlauf von 0,1 bis 5 Stunden bei 100 bis 250 °C getrocknet. Dabei können Trockenschränke, Umlufttrockner, IR-Strahler oder Mikrowellenstrahler und/oder beheizbare Pressen verwendet werden.

Auch andere Herstellungsvarianten sind möglich. Man kann beispielsweise bei der Herstellung von 10 Flächengebilden die Blattbildung auf dem Langsiegel vornehmen und bei erhöhter Temperatur (ca. 70 bis 150 °C) trocknen. Es ist auch möglich, nach der Blattbildung einen Verformungsprozeß vorzunehmen und erst dann bei erhöhter Temperatur zu trocknen. Weiterhin können alle Zuschlagstoffe im trocknen oder feuchten Zustand vermischt werden, was in einem Wirbelbett geschehen kann. Danach wird verformt und vorzugsweise in der Wärme getrocknet.

15 Andere, in der Praxis vielfach bewährte Herstellungsverfahren sind das Befeuchten der Fasern und gegebenenfalls weiterer Zuschlagstoffe durch Besprühen oder Tauchen mit nachfolgendem Abquetschen und anschließender Trocknung bei erhöhter Temperatur, wobei man durch mehr oder weniger starkes Pressen während der Trocknung die Raumgewichte solcher Flächengebilde einstellen kann.

Weiterhin kann man zunächst aus Fasern und gegebenenfalls Fäll- und Zuschlagstoffen einen Formkörper 20 bilden, der dann anschließend mit der wässrigen Dispersion des Polymerisates B imprägniert wird. Dieses Verfahren ist in der EP-A 386 579 beschrieben.

Dabei werden die Formgrundkörper in vorteilhafter Weise zunächst mit der wässrigen Dispersion imprägniert, wobei eine allseitige Imprägnierung bevorzugt wird; und nach anschließendem Trocknen mit der pigmentierten Dispersion als Dekor beschichtet.

25 Um optisch ansprechende Beschichtungen zu erhalten, ist es dabei von Vorteil, die Gesamtbeschichtung in mehreren Arbeitsgängen durchzuführen und zwischen den einzelnen Arbeitsgängen die jeweils aufgetragene Schicht zu trocknen, wobei in der Regel Temperaturen von 100 bis 180 °C angewendet werden. Das Verfahren kann mit besonderem Vorteil zur Herstellung von Schalldämmplatten mit in Gegenwart von Luftfeuchtigkeit verbesserter Formbeständigkeit eingesetzt werden, wobei die flächigen

30 Formgrundkörper gegebenenfalls mit schallabsorbierenden Strukturen versehen sein können. Das Auftragen der erfindungsgemäßen Massen kann durch Sprühen, Rollen oder Gießen erfolgen, wobei die Oberfläche des Formgrundkörpers in der Regel zuvor abgeschliffen wird. Die aufgetragenen Mengen betragen im allgemeinen (gerechnet in Mengen M des in der Beschichtungs- oder Imprägnierungsmasse enthaltenen wasserfreien Copolymerisats) 2 bis 100 g/m².

35 Bei den erfindungsgemäßen im allgemeinen betonfreien Formkörpern handelt es sich insbesondere um Platten, d.h. quaderförmige Körper mit üblicherweise einem Verhältnis von Breite:Länge von 1:1 bis 1:5 und Höhe:Länge von 1:10 bis 1:100.

Beispiele sind Mineralfaserplatten oder Holzfaserplatten, die als Deckenplatten oder Schalldämmplatten verwendet werden können. Die Platten können auf ihrer Sichtfläche mit bekannten schallabsorbierenden

40 Strukturen und in an sich bekannter Weise mit Dekorbeschichtungen versehen sein. Die auf diese Weise erhaltenen Schalldämm(decken)-Platten haben sehr gutes Dämmverhalten, sind sehr steif - auch in feuchtem Zustand - und geben die aufgenommene Feuchte sehr leicht wieder ab.

Überraschenderweise werden bei den erfindungsgemäßen Formkörpern die vorstehend aufgezeigten Nachteile vermieden. Obwohl es sich bei den Polymerisaten B um Thermoplaste handelt, erfüllen sie als

45 Bestandteile der Formkörper alle Bindefunktionen der Duroplaste wie z.B. Steifigkeit. Überraschend ist ferner, daß diese hydrophilen Polymeren die Steifigkeit der Formkörper auch in feuchter und warmer Atmosphäre gewährleisten, sogar wenn in begrenztem Umfang Stärke in den Formteilen vorhanden ist. Als weiteres Positivum kommt hinzu, daß die Polymeren sich leicht durch Emulsionspolymerisation herstellen lassen. Eine biozide oder fungizide Ausrüstung der Formkörper ist entbehrlich, da die Polymeren unter den

50 Bedingungen der Herstellung und der Verwendung der Platten nicht abgebaut werden. Trotzdem bereitet die Entsorgung von Bindemittelresten und auch der damit hergestellten Formkörper keine Probleme. Die Polymerisate bilden mit mehrwertigen Ionen wie z.B. Calciumionen, Magnesiumionen oder Fe(III)-ionen in Wasser unlösliche Verbindungen oder werden durch diese ausgefällt und können somit nicht ins Grundwasser gelangen. Die Calciumverbindungen adsorbieren sehr ausgeprägt an die Feststoffpartikel in Kläranlagen.

55 Polymerisate, die nur aus Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff aufgebaut sind, bieten in dieser Hinsicht besondere Vorteile.

In den folgenden Beispielen beziehen sich die Prozente und Teile auf das Gewicht, wenn nichts anderes angegeben ist.

Die Untersuchungen der beispielhaft hergestellten Platten wurden nach folgenden Methoden durchgeführt:

5 Dichte der Mineralfaserplatten

Prüfkörper werden mit den Maßen 250 mm x 50 mm ausgeschnitten. Die Dicke wird mit einer Schieblehre bestimmt und zur Berechnung des Volumens verwendet. Die Dichte wird in g/cm³ als Mittelwert aus 2 Prüfkörpern berechnet.

10 Dichte der Holzfaserplatten

Kreisrunde Prüfkörper mit D = 9 mm werden mittels Stanzeisen ausgestanzt. Die Dicke wird mit einer Schieblehre gemessen, zur Volumenberechnung eingesetzt, und die Dichte in g/cm³ als Mittelwert aus 3 Prüfkörpern berechnet.

15 Wasseraufnahme

Prüfkörper mit den Längsmaßen 250 mm x 50 mm werden unter Gewichtsbelastung 1 bzw. 2 Stunden bei Raumtemperatur unter Wasser gelagert. Die Gewichtszunahme wird nach sorgfältigem Abtupfen durch 20 Wägen als Mittelwert aus jeweils 2 Prüfkörpern in Prozent der Gewichtszunahme bestimmt.

Formbeständigkeit (Maß für die Steifigkeit)

Man schleift mittels Bandschleifgerät Prüfkörper mit den Maßen 250 mm x 50 mm, bis diese 15 mm 25 dick sind. Geschliffen wird auf der dem Sieb bei der Blattbildung abgewandten Seite.

Die so gewonnenen Prüfkörper werden in einem Klima von 38°C und 95 % relativer Luftfeuchte flachseitig nahe den Endkanten waagrecht aufgelegt und in der Mitte mit einem 1 kg-Gewicht belastet, so daß sich die Belastung auf die Gesamtlänge des Prüfkörpers auswirkt. Die Durchbiegung des Prüfkörpers wird im entlasteten Zustand gemessen und so ein Anhaltspunkt für das Langzeitverhalten von Mineralfaser- 30 platten ermittelt.

Festigkeit

Die getrockneten Prüfkörper (Maße 17 cm x 2 cm x 2 cm) werden nahe den Endkanten aufgelegt und 35 in der Mitte mit einer kontinuierlich steigenden Kraft belastet, so daß sich die Belastung auf die Gesamtlänge des Prüfkörpers auswirkt. Die beim Bruch anliegende Kraft wird als Mittelwert von fünf Prüfkörpern in kg/cm² angegeben.

Reißkraft

40 Die Reißkraft wird nach DIN 53 455 ermittelt.
Folgende Abkürzungen werden verwendet:

| | |
|---------|-------------------------------|
| AAEM | Acetylacetoxyethylmethacrylat |
| AN | Acrylnitril |
| 45 AS | Acrylsäure |
| EHA | 2-Ethylhexylacrylat |
| MMA | Methylmethacrylat |
| MA | Methylacrylat |
| MAS | Methacrylsäure |
| 50 n-BA | n-Butylacrylat |
| S | Styrol |

Gemäß der folgenden allgemeinen Vorschrift wurden die in den Beispielen als Bindemittel verwendeten Polymerisationsdispersionen B hergestellt:

Die Dispersionen wurden durch wäßrige radikalische Emulsionspolymerisation aus den Monomeren, die mit 55 Hilfe der Emulgatoren in der Hälfte des Ansatzwassers emulgiert waren, unter Verwendung von 0,5 Gew.-%, bezogen auf die Monomeren, Natriumperoxodisulfat als Initiator in Form einer 2,5 gew.-%igen wäßrigen Lösung bei 80°C hergestellt. Dazu wurde die Hälfte des Ansatzwassers vorgelegt und unter Rühren bei Polymerisationstemperatur 10 Gew.-% der Initiatorlösung zugegeben. Anschließend wurden die Monomere-

EP 0 497 101 A2

ulsion innerhalb von 2 Stunden und die Initiatorlösung innerhalb von 2,5 Stunden dem Polymerisationsgefäß unter Röhren kontinuierlich zugeführt. Zur Nachpolymerisation wurde noch 2 h bei Polymerisationstemperatur gerührt und dann in bekannter Weise aufgearbeitet. Die Menge des Ansatzwassers wurde so bemessen, daß die angegebenen Feststoffgehalte erzielt wurden.

5 Die bei den Beispielen 3, 4, 5, 7 bis 13 und V1 als Emulgatoren genannten Fettsäuresalze wurden in situ durch Neutralisation der korrespondierenden Carbonsäuren mit Natronlauge hergestellt. Durch Zugabe der Monomeren und gegebenenfalls Wasser bzw. der anderen Emulgatoren wurden die Monomeremulsionen hergestellt. Bei diesen Beispielen wurden weiterhin ein Drittel des Ansatzwassers vorgelegt und zwei Drittel für die Monomeremulsion verwendet. Ansonsten wurde wie oben beschrieben gearbeitet.

10 Die Glastemperaturen T_g wurden durch Differentialthermoanalyse (DTA) nach ASTM D 3418-82 ("midpoint temperature") bestimmt.

Beispiel 1

15 Bindemittel: 42 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisates aus

92 Gew.% MMA

7 Gew.% AAEM

1 Gew.% MAS

20 T_g : 97 °C

Emulgator : 0,9 % Natriumlaurylsulfat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 4,8

Man stellt unter schonendem Rühren eine Suspension aus

240 g Basaltwolle

90 g Kaolin

25 15 g Aluminiumhydroxid

57 g der o.g. Polymerdispersion

3 g einer handelsüblichen ca. 35 %igen Polysiloxandispersion als Hydrophobiermittel

in 6 l Prozeßwasser her. Hierzu benötigt man etwa 3 Minuten. Durch Zugabe von 4,5 g einer 10 %igen wäßrigen Lösung eines Polymerisates aus 70 Gew.% Acrylamid und 30 Gew.% Diethylaminoethylacrylat

30 wird diese Suspension geflockt. Den so erhaltenen Faserbrei gießt man in einen Siebkasten mit einer Siebfläche von 25 cm x 25 cm und verteilt ihn gleichmäßig mit einem Holzspatel. Unter leichtem Unterdruck und vorsichtigem Pressen mit einem Stempel (25 cm x 25 cm, Druck höchstens 0,1 bar) wird die Faserbreischicht entwässert, wozu man höchstens 0,5 Minuten benötigt.

Man erhält eine etwa 18 mm dicke Rohplatte mit einer Restfeuchte von im Mittel 60 %. Die Rohplatte

35 wird auf silikonisiertem Papier im Umlufttrockenschrank bei 180 °C getrocknet, was etwa 2,5 h dauert.

Eigenschaften der Mineralfaserplatte

Dichte : 0,33 g/cm³

40 Wasseraufnahme nach 1 h : 5,5 %

nach 2 h : 8,2 %

Formbeständigkeit : weniger als 1 mm nach 290 h

Beispiel 2

45

Bindemittel: 46 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

88 Gew.% MMA

12 Gew.% AAEM

50 T_g : 85 °C

Emulgator : 1,3 % C₁₂-C₁₅-Natriumalkylsulfonat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 5,5

Arbeitsweise gemäß Beispiel 1

Eingesetzt:

55 250 g Basaltwolle

100 g Kaolin

38 g o.g. Polymerdispersion

8 g Maisstärke

Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

Eigenschaften

5 Dichte : 0,31 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 6,0 %
nach 2 h : 7,9 %
Formbeständigkeit : 1 mm nach 288 h

10 Beispiel 3

Bindemittel: 48 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus

60 Gew.% MMA
25 Gew.% AN

15 10 Gew.% AAEM
5 Gew.% MA

T_g : 79 °C
Emulgator : 1,7 % Natriumoleat bezogen auf Monomere
pH-Wert : 8,1

20 Eingesetzt:
235 g Schlackenwolle
80 g Kaolin
10 g Aluminiumhydroxid
37 g o.g. Polymerdispersion

25 Arbeitsweise, Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

Eigenschaften

30 Dichte : 0,30 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 4,9 %
nach 2 h : 7,9 %
Formbeständigkeit : 1 mm nach 280 h

Beispiel 4

35 Bindemittel: 43 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus

73 Gew.% S
15 Gew.% n-BA
12 Gew.% AAEM

40 T_g : 79 °C
Emulgator : 3,2 % Natriumoleat bezogen auf Monomere
pH-Wert : 7,8

Eingesetzt:
240 g Schlackenwolle
45 95 g Kaolin
15 g Aluminiumhydroxid
6,3 g Kartoffelstärke
36 g o.g. Polymerdispersion
Arbeitsweise, Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

50 Eigenschaften

Dichte : 0,29 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 4,3 %
55 nach 2 h : 5,8 %
Formbeständigkeit : weniger als 1 mm nach 291 h

Beispiel 5

EP 0 497 101 A2

Bindemittel: 45,8 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus
60 Gew.% S

20 Gew.% AN

12 Gew.% n-BA

5 8 Gew.% AAEM

T_g : 89 °C

Emulgator : 3,5 % Natriumoleat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 8,5

Eingesetzt:

10 220 g Schlackenwolle

120 g Kaolin

10 g Aluminiumhydroxid

7,5 g Maisstärke

27 g o.g. Polymerdispersion

15 Arbeitsweise, Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

Eigenschaften

Dichte : 0,33 g/cm³

20 Wasseraufnahme nach 1 h : 5,8 %

nach 2 h : 7,1 %

Formbeständigkeit : weniger als 1 mm nach 266 h

Beispiel 6

25

Bindemittel: 39 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus

78 Gew.% MMA

16 Gew.% MA

6 Gew.% Cyanoacetoxyethylmethacrylat

30 T_g : 75 °C

Emulgator : 0,9 % C₁₂-C₁₅-Natriumalkylsulfonat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 5,1

Eingesetzt:

235 g Schlackenwolle

35 80 g Kaolin

12 g Aluminiumhydroxid

2,5 g Maisstärke

50 g o.g. Polymerdispersion

Arbeitsweise, Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

40

Eigenschaften

Dichte : 0,28 g/cm³

45 Wasseraufnahme nach 1 h : 6,0 %

nach 2 h : 8,4 %

Formbeständigkeit : 2 mm nach 266 h

Vergleichsbeispiel 1

50 Bindemittel: 50,8 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus

65 Gew.% MMA

30 Gew.% AN

5 Gew.% MA

T_g : 81 °C

55 Emulgator : 1,85 % Natriumlaurat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 6,7

Eingesetzt:

235 g Schlackenwolle

80 g Kaolin

10 g Aluminiumhydroxid

35 g o.g. Polymerdispersion

Arbeitsweise, Flockungs- und Hydrophobierungsmittel gemäß Beispiel 1.

5

Eigenschaften

| | |
|-------------------------|--------------------------|
| Dichte | : 0,32 g/cm ³ |
| Wasseraufnahme nach 1 h | : 13,7 % |
| nach 2 h | : 25, 1 % |
| Formbeständigkeit | : 3 mm nach 268 h |

Beispiel 7

15 Man stellt unter gutem Rühren eine Suspension von Fasern in 6 l Wasser her. Hierzu benötigt man etwa 3 Minuten. Bei Bedarf setzt man nun Hydrophobierungsmittel zu. Der nächste Schritt ist die Zugabe der wäßrigen Bindemitteldispersion, gegebenenfalls gefolgt von Aluminiumsulfat. Ebenfalls unter Rühren erfolgt der Zusatz 4,5 g einer 10 %igen wäßrigen Lösung eines Polymerisats auf 70 Gew.% Acrylamid und 30 Gew.% Diethylaminoethylacrylat als Flockungsmittel.

20 Zur Blattbildung gießt man den Faserbrei in einen Siebkasten mit der Siebfläche von 25 cm x 25 cm und verteilt die Masse gleichmäßig mit einem Holzspatel. Unter leichtem Unterdruck wird nun die Masse entwässert. Unter leichtem Pressen (weniger als 0,1 bar) mit einem Stempel (25 cm x 25 cm) und vorsichtigem Absaugen erhält man feuchte Rohplatten, die meist 8 bis 9 mm dick sind und ca. 60 % Wasser enthalten.

25 Die Rohplatten trocknet man in einem Mikrowellenherd auf Restfeuchten von 10 bis 15 % und anschließend in einer beheizten Presse bei 220 °C und 50 kp/cm² während 90 s.

Bindemittel: 45 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

62 Gew.% MMA

20 Gew.% AN

30 10 Gew.% MA

8 Gew.% AAEM

T_g : 82 °C

Emulgator : 2,1 % Natriumlaurat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 8,5

35 Eingesetzt:

105 g Holzfasern

10 g Cellulosefasern

10 g Polypropylenfasern

15 g 8 %ige wäßrige Emulsion von Stearyldiketen (Hydrophobierungsmittel)

40 18 g o.g. Polymerdispersion

11 g wäßrige 10 %ige Aluminiumsulfatlösung

4,5 g Flockungsmittel

Eigenschaften

45

| | |
|-------------------------|--------------------------|
| Dichte | : 0,85 g/cm ³ |
| Wasseraufnahme nach 1 h | : 6,5 % |
| nach 2 h | : 8,0 % |
| Reißkraft | : 12 N/mm ² |

50

Beispiel 8

Bindemittel: 41 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

75 Gew.% S

55

15 Gew.% n-BA

10 Gew.% AAEM

T_g : 80 °C

Emulgator : 4,0 % Natriumoleat bezogen auf Monomere

EP 0 497 101 A2

pH-Wert : 8,0

Eingesetzt:

6 l Prozeßwasser

100 g Holzfasern

5 10 g Cellulosefasern

10 g Polypropylenfasern

24 g o.g. Polymerdispersion

4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

10 Eigenschaften

Dichte : 0,87 g/cm³

Wasseraufnahme nach 1 h : 5,0 %

nach 2 h : 7,5 %

15 Reißkraft : 14 N/mm²

Beispiel 9

Bindemittel: 46,5 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

20 91 Gew.% MMA

9 Gew.% AAEM

T_g : 91 °C

Emulgator : 2,8 % Natriumlaurat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 7,5

25 Eingesetzt:

6 l Prozeßwasser

90 g Holzfasern

10 g Cellulosefasern

20 g Polypropylenfasern

30 19 g o.g. Polymerdispersion

3 g wäßrige Aluminiumsulfatlösung 10 %ig

4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

35 Dichte : 0,76 g/cm³

Wasseraufnahme nach 1 h : 4,5 %

nach 2 h : 6,0 %

Reißkraft : 12 N/mm²

40

Beispiel 10

Bindemittel: 38 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

82 Gew.% S

45 10 Gew.% MA

7 Gew.% Acetylacetoxymethylacrylat

1 Gew.% AS

T_g : 95 °C

Emulgator : 2,7 % Natriumlaurat bezogen auf Monomere

50 pH-Wert : 8,3

Eingesetzt:

6 l Prozeßwasser

100 g Holzfasern

5 g Cellulosefasern

55 15 g Polyacrylnitrilfasern

24 g o.g. Polymerdispersion

4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

| | | |
|---|-------------------------|--------------------------|
| 5 | Dichte | : 0,91 g/cm ³ |
| | Wasseraufnahme nach 1 h | : 6,0 % |
| | nach 2 h | : 7,2 % |
| | Reißkraft | : 14,5 N/mm ² |

Beispiel 11

10 Bindemittel: 42,5 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus
80 Gew.% S
10 Gew.% EHA
5 Gew.% 1,1-Dibenzoyl-2-acrylamidoethan
5 Gew.% AS
15 T_g : 88 °C
Emulgator : 0,25 % Natriumlaurylsulfat und 2,7 % Natriumoleat, jeweils bezogen auf Monomere
pH-Wert : 8,1
Eingesetzt:
6 l Prozeßwasser
20 100 g Holzfasern
10 g Polyacrylnitrilfasern
10 g Polypropylenfasern
25 g o.g. Polymerdispersion
4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7
25

Eigenschaften

| | | |
|----|-------------------------|--------------------------|
| 30 | Dichte | : 0,95 g/cm ³ |
| | Wasseraufnahme nach 1 h | : 4,0 % |
| | nach 2 h | : 5,8 % |
| | Reißkraft | : 13 N/mm ² |

Beispiel 12

35 Bindemittel: 44 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus
79 Gew.% S
5 Gew.% AN
10 Gew.% EHA
5 Gew.% 1-Benzoyl-1-acetyl-2-acrylamidoethan
40 1 Gew.% AS
 T_g : 80 °C
Emulgator : 1 % Natriumoleat und 0,5 % Natriumlaurat, jeweils bezogen auf Monomere
pH-Wert : 7,9
Eingesetzt:
45 6 l Prozeßwasser
95 g Holzfasern
5 g Cellulosefasern
10 g Polyacrylnitrilfasern
10 g Polypropylenfasern
50 26 g o.g. Polymerdispersion
4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

| | | |
|----|-------------------------|--------------------------|
| 55 | Dichte | : 0,83 g/cm ³ |
| | Wasseraufnahme nach 1 h | : 5,6 % |
| | nach 2 h | : 7,0 % |
| | Reißkraft | : 12 N/mm ² |

EP 0 497 101 A2

Beispiel 13

Bindemittel: 49,3 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus
90 Gew.% MMA

5 5 Gew.% AAEM

5 Gew.% AS

T_g : 102 °C

Emulgator : 2,1 % Natriumoleat bez. auf Monomere

pH-Wert : 7,5

10 Eingesetzt:

6 l Prozeßwasser

100 g Holzfasern

10 g Polyacrylnitrilfasern

10 g Polypropylenfasern

15 21 g o.g. Polymerdispersion

4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

20 Dichte : 0,85 g/cm³

Wasseraufnahme nach 1 h : 4,0 %

nach 2 h : 6,9 %

Reißkraft : 15 N/mm²

25 Vergleichsbeispiel 2

Bindemittel: 40 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

60 Gew.% MMA

30 30 Gew.% n-BA

30 10 Gew.% MAS

T_g : 78 °C

Emulgator : 1,35 % Natriumlaurylsulfat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 7,3

Eingesetzt:

35 86 g Holzfasern

10 g Cellulosefasern

24 g Polypropylenfasern

24 g wäßrige Stearyldiketen-Emulsion 8 %ig

24 g o.g. Polymerdisperion

40 25 g wäßrige Aluminiumsulfatlösung 10 %ig

4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

45 Dichte : 0,80 g/cm³

Wasseraufnahme nach 1 h : 11,0 %

nach 2 h : 15,0 %

Reißkraft : 8 N/mm²

50 Vergleichsbeispiel 3

Bindemittel: 30,2 %ige wäßrige Dispersion eines Polymerisats aus

70 Gew.% MMA

30 30 Gew.% MAS

55 T_g : 128 °C

Emulgator : 1,2 % Natriumlaurylsulfat bezogen auf Monomere

pH-Wert : 4,0

Eingesetzt:

86 g Holzfasern
10 g Cellulosefasern
24 g Polypropylenfasern
24 g wässrige Stearyldiketen-Emulsion 8 %ig
5 24 g o.g. Polymerdisperion
25 g wässrige Aluminiumsulfatlösung 10 %ig
4,5 g Flockungsmittel wie in Beispiel 7

Eigenschaften

10 Dichte : 0,81 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 10,0 %
nach 2 h : 16,0 %
Reißkraft : 7 N/mm²

15 Vergleichsbeispiel 4

Bindemittel: 29,2 %ige wässrige Dispersion eines Polymerisats aus

60 Gew.% MMA
20 35 Gew.% n-BA
5 Gew.% AAEM
 T_g : 61 °C
Emulgator : 1,4 % Na-Salz eines Fettalkoholethoxilat-Schwefelsäurehalbesters (EO-Grad: 2)
pH-Wert : 2,9

25 Arbeitsweise gemäß Beispiel 1

Eingesetzt:
250 g Basaltwolle
100 g Kaolin
60 g o.g. Polymerdispersion

30 Eigenschaften

Dichte : 0,28 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 49,0 %
35 nach 2 h : 58,9 %
Formbeständigkeit : Bruch nach 190 h.

Vergleichsbeispiel 5

40 Bindemittel: Wie in Vergleichsbeispiel 4
Arbeitsweise gemäß Beispiel 7
Eingesetzt:
105 g Holzfasern
10 g Cellulosefasern
45 10 g Polypropylenfasern
15 g 8 %ige wässrige Emulsion von Stearyldiketen (Hydrophobierungsmittel)
29 g o.g. Polymerdisperion
11 g wässrige 10 %ige Aluminiumsulfatlösung
4,5 g Flockungsmittel

50 Eigenschaften

Dichte : 0,69 g/cm³
Wasseraufnahme nach 1 h : 41,8 %
55 nach 2 h : 56,6 %
Reißkraft : 0,2 N/mm²

Patentansprüche

1. Formkörper auf Basis von Fasern (Komponente A), enthaltend

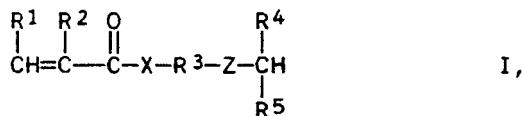
B) 5 bis 25 Gew.-%, bezogen auf A, eines Polymerisates aus

5

b₁) 75 bis 99,9 Gew.-%, bezogen auf B, vinylaromatischen Monomeren, Methylmethacrylat, Methylacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, Vinylhalogenid, Acrylestern und Methacrylestern von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und/oder Vinylestern mit bis zu 20 C-Atomen, wobei die Summe der Acryl- und Methacrylester von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und der Vinylester bis zu 20 Gew.-%, bezogen auf B, betragen kann.

b2) 0, 1 bis 25 Gew.-%, bezogen auf B, wenigstens eines Monomeren der allgemeinen Formel I

15



20

in der

R¹ und R² -H oder C₁-C₄-Alkyl,
R³ ein Brückenglied mit 1 bis 20 C-Atomen

R⁴ -C(O)R⁶, -C(O)OR⁶ oder -CN

R⁵ -H, -C(O)R⁹, -C(O)OR⁹ oder -CN

X -O- oder -NR⁷-,

Z eine einfache Bindung, $-\text{CH}_2-$, $-\text{O}-$, $-\text{NR}^8-$ oder $-\text{O}-\text{C}(\text{O})-$ und

F

8. Formelübersetzung: Ausgangsdaten

3. Formkörper nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als Komponente A Mineralfasern einsetzt.

4. Formkörper nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als Komponente A organische Fasern einsetzt.

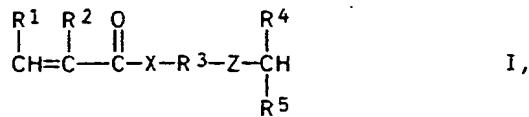
40 5. Verfahren zur Herstellung von Formkörpern nach den Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man eine wäßrige, die Fasern A enthaltende Suspension unter Verwendung einer wäßrigen Dispersion von B herstellt, diese Suspension anschließend ausflockt, den entstandenen Faserbrei formt und trocknet.

45 Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat : ES

1. Verfahren zur Herstellung von Formkörpern, dadurch gekennzeichnet, daß man eine wäßrige, Fasern A enthaltende Suspension unter Verwendung einer wäßrigen Dispersion eines Polymerisats B herstellt, diese Suspension anschließend ausflockt und den entstandenen Faserbrei formt und trocknet, wobei die Menge von B bezogen auf A 5 bis 25 Gew.-% beträgt und B in polymerisierter Form aus.

b₁) 75 bis 99,9 Gew.-%, bezogen auf B, vinylaromatischen Monomeren, Methylmethacrylat, Methylacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, Vinylhalogenid, Acrylestern und Methacrylestern von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und/oder Vinylestern mit bis zu 20 C-Atomen, wobei die Summe der Acryl- und Methacrylester von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und der Vinylester bis zu

b2) 0,1 bis 25 Gew.-%, bezogen auf B, wenigstens eines Monomeren der allgemeinen Formel I



in der

R¹ und R²-H oder C₁-C₄-Alkyl,R³

ein Brückenglied mit 1 bis 20 C-Atomen,

R⁴-C(O)R⁶, -C(O)OR⁶ oder -CNR⁵-H, -C(O)R⁸, -C(O)OR⁸ oder -CN

X

-O- oder -NR⁷-,

Z

eine einfache Bindung, -CH₂-, -O-, -NR⁸- oder -O-C(O)- undR⁶, R⁷, R⁸ und R⁹

H, Alkyl, Aryl, Alkaryl oder Aralkyl mit bis zu 12 C-Atomen sind,

und

b₃) 0 bis 10 Gew.%, bezogen auf B, weiteren copolymerisierbaren Monomeren aufgebaut ist.

20 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der entstandene Faserbrei zu einer Platte geformt wird.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als Komponente A Mineralfasern einsetzt.

25 4. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man als Komponente A organische Fasern einsetzt.

30

35

40

45

50

55





Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Veröffentlichungsnummer: 0 497 101 A3

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑬ Anmeldenummer: 92100251.5

⑮ Int. Cl. 5: C08J 5/04, C08L 57/04,
B29C 67/16

⑭ Anmeldetag: 09.01.92

⑯ Priorität: 26.01.91 DE 4102345

⑯ Erfinder: Dotzauer, Bernhard, Dr.

⑯ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
05.08.92 Patentblatt 92/32

Woehlerstrasse 12 f

W-6701 Maxdorf(DE)

⑯ Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FR GB IT LI NL SE

Erfinder: Schwartz, Manfred, Dr.

Friesenstrasse 24

⑯ Veröffentlichungstag des später veröffentlichten
Recherchenberichts: 03.02.93 Patentblatt 93/05

W-6700 Ludwigshafen(DE)

⑯ Anmelder: BASF Aktiengesellschaft
Carl-Bosch-Strasse 38
W-6700 Ludwigshafen(DE)

Erfinder: Beckerle, Wilhelm Friedrich

Beethovenstrasse 20 1/2

W-6712 Bobenheim-Roxheim(DE)

Erfinder: Filges, Ulrich, Dr.

Albert-Einstein-Allee 33

W-6703 Limburgerhof(DE)

⑯ Formkörper auf Basis von Fasern.

⑯ Formkörper auf Basis von Fasern (Komponente A), enthaltend

R³

ein Brückenglied mit 1 bis 20 C-Atomen,

B) 5 bis 25 Gew.%, bezogen auf A, eines Polymerisates aus

R⁴

-C(O)R⁶, -C(O)OR⁶ oder -CN

b₁) 75 bis 99,9 Gew.%, bezogen auf B, vinylaromatischen Monomeren, Methylmethacrylat, Methacrylat, Acrylnitril, Methacrylnitril, vinylhalogenid, Acrylester und Methacrylester von 2 bis 12 C-Atome enthaltenden Alkoholen und/oder Vinyl estern mit bis zu 20 C-Atomen, wobei die Summe der Acryl- und Methacrylester von 2 bis 12 C-Atomen enthaltenden Alkoholen und der Vinylester bis zu 20 Gew.-%, bezogen auf B, betragen kann,

R⁵

-H, -C(O)R⁹, -C(O)OR⁹ oder -CN

b₂) 0, 1 bis 25 Gew.%, bezogen auf B, wenigstens eines Monomeren der allgemeinen Formel I

X

-O- oder -NR⁷-,

Z

eine einfache Bindung, -CH₂-, -O-, -NR⁸-oder

-O-C(O)- und

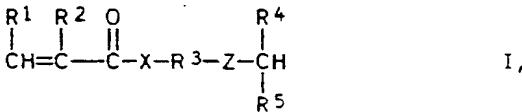
R⁶, R⁷, R⁸ und R⁹

-H, Alkyl, Aryl, Alkaryl oder Aralkyl mit bis zu 12 C-Atomen sind,

und

b₃) 0 bis 10 Gew.%, bezogen auf B, weiteren copolymerisierbaren Monomeren

und deren Herstellung.



in der

R¹ und R²

-H oder C₁-C₄-Alkyl,

EP 0 497 101 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 92 10 0251

| EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE | | | |
|--|---|--|---|
| Kategorie | Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile | Betrift Anspruch | KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5) |
| A,D | EP-A-0 241 127 (UNION OIL OF CALIFORNIA) * Ansprüche * | 1 | C08J5/04 C08L57/04 B29C67/16 |
| ----- | | | |
| RECHERCHIERTE SACHGEBiete (Int. Cl.5) | | | |
| C08K C08J B29B | | | |
| <p>Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt</p> | | | |
| Recherchenort DEN HAAG | Abgeschloßdatum der Recherche 08 DEZEMBER 1992 | Prüfer Dieter Schüler | |
| KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE | | | |
| X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur | | T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderem Grunde angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument | |